

1- مفهوم الخليط :

الخليط هو مزيج من جسمين مختلفين أو أكثر وهو عكس الجسم الخالص والذي يتكون من مادة واحدة. و يوجد مثله مثل أي مادة في الحالات الفيزيائية الثلاث:

- ✓ السائلة : مثل ماء البحر.
- ✓ الغازية : مثل الهواء.
- ✓ الصلبة : مثل المعادن و الأشابات.

2- أنواع الخلائط :**1- الخليط المتجانس**

هو الخليط الذي لا يمكن أن نميز بين مكوناته بالعين المجردة أي أن له نفس المظهر عند جميع نقطه (ماء البحر)...
مثال : الماء المالح

- ✓ عند وضع الملح في الماء يختفي تدريجيا مع التحريك .
- ✓ نقول أن الملح قابل للذوبان (soluble) في الماء.

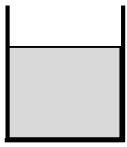
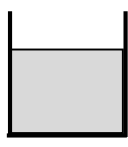
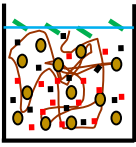
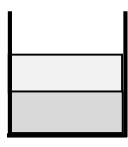
2- الخليط غير المتجانس

هو الخليط الذي يمكن أن نميز بين مكوناته بالعين المجردة؛ أي أن له مظهر مختلف بين مختلف نقطه (الماء العكر).
مثال : الماء العكر

يتكون الماء العكر من مواد مذابة، مواد عالقة، مواد طافية و مواد أخرى متوضعة.

III- دراسة بعض الخلائط**1- نشاط تجريبي :**

بمزج الماء مع عدة أجسام نلاحظ ونستنتج ما يلي :

ماء + ملح	ماء + كحول	ماء + تراب	ماء + زيت
			
لا نستطيع التمييز بين المكونات		عوالق صلبة يمكن تمييزها بالعين	مستحلب تنفصل مكوناته بعد مدة
✓ الملح و الكحول قابلان للإمتزاج الكلي مع الماء ✓ خليط متجانس		✓ الماء و الزيت سائلان غير قابلان للإمتزاج. ✓ يحتوي التراب على مواد لا تمتزج بالماء. ✓ خليط غير متجانس	

2- خلاصة :

الخليط هو مزيج من جسمين مختلفين أو أكثر وهو عكس الجسم الخالص والذي يتكون من مادة واحدة. ويوجد مثله مثل أي مادة في الحالات الفيزيائية الثلاث.

الخلائط نوعان :

- ✓ خليط متجانس : هو الذي لا يمكن أن نميز بين مكوناته بالعين المجردة أي أن له نفس المظهر عند جميع نقطه.
- ✓ خليط غير متجانس : هو الذي يمكن أن نميز بين مكوناته بالعين المجردة؛ أي أن له مظهر مختلف بين مختلف نقطه.